

Chemische Reaktionen		
Name:	Klasse:	Datum:
BBS Winsen - Giesler - Chemische Reaktionen.doc - 23.09.2011		

Datum:

BBS Winsen - Giesler - Chemische Reaktionen.doc - 23.09.2011

Wodurch sind chemische Reaktionen gekennzeichnet?

Das Experiment „Erwärmen eines Zink-Schwefel-Gemenges“ soll uns helfen, diese Frage zu beantworten.

1. Geräte und Hilfsmittel

Gerätesatz Wiegen (Waage, Porzellanschale, Spatel), Gasbrenner, Anzünder, Reagenzglas, Reagenzglashalter, Becherglas, Trichter, Luftballon, feuerfeste Unterlage, Schutzbrille

2. Chemikalien: Zinkpulver (0,65g), Schwefelpulver (0,32g)

3. Durchführung

Schutzbrille aufsetzen, Versuchsdurchführung unter dem Abzug!

Eigenschaften der Chemikalien notieren (Beobachtung).

Schwefel und Zink sortenrein abwiegen (1), in der Porzellanschale klumpenfrei durchmischen, Gemenge in das Reagenzglas geben und mit dem Luftballon verschließen.

Reagenzglas mit Inhalt und Luftballon erneut wiegen (2).

Bei schräggehaltenem Reagenzglas wird das Gemenge bis zum Glühen erwärmt.

Nach Versuchsdurchführung erneut wiegen (3).

4. Beobachtung

5. Auswertung

[illegible]